

МОЛЕКУЛЯР ФИЗИКА ФАНИДАН ТЕСТ САВОЛЛАРИ.

Молекуляр – кинетик назариянинг асосий гоялари нималардан иборат?	* Моддалар молекула ва атомлардан тузилган бўлиб, доимо тартибсиз иссиқлик ҳаракатида бўлади. Улар орасида тортишиш кучлари бўлади;	Моддалар фақат молекулалардан, молекулалар эса атомлардан тузилган;	Модда молекулалари орасида узаро тортишиш кучлари мавжуд;	Молекулалар доимо ҳаракатда бўлади;
Идеал газнинг реал газдан фарқи нимада?	* Идеал газ молекуларининг ўлчамлари эътиборга олинмайди;	Идеал газда молекулалар массаси ҳисобга олинмайди;	Идеал газ молекуларининг хусусий ҳажми ва улар орасидаги узаро таъсир ҳисобга олинмайди;	Идеал газ молекулаларининг узаро таъсир кучлари ҳисобга олинмайди;
Термодинамиканинг биринчи қонуни таърифланг.	* Системага берилган иссиқлик микдори система ички энергиясини ўзгаришига ва системанинг ташки жисмлар устида иш бажаришига сарфланади.	Системага атрофдаги жисмлар берган иссиқлик микдорига тенг.	Жисмлар берган иссиқлик микдори система ички энергиясига сарфланади.	Ички энергиянинг қайтарилиши содир бўладиган процессларнинг энергиянинг ўзгаришига ва бажарилган ишга сарфланади.
Ташки потенциал майдонда зарраларнинг тақсимланишига оид Больцман	* $n = n_0 l \frac{g}{Rt}$	$pV = const$	$\frac{\rho_0}{\rho} = \frac{n_0}{n}$	$\frac{n}{n_0} = \frac{\rho}{\rho_0}$

конунини курсатинг.				
Реал иссиқлик машинасининг Ф.И.К ифодаси ни курсатинг.	* $\frac{T_1 - T_2}{T_1} \cdot 100 \%$	$\frac{Q_1 - Q_2}{Q_2} \cdot 100 \%$	$\frac{Q_1 - Q_2}{Q_1} \cdot 100 \%$	$\frac{Q_2 - Q_1}{Q_1} \cdot 100 \%$
Агар идеал газнинг зичлиги 9 марта ортса, босими 9 марта камайса, газ молекулаларининг уртача квадратик тезлиги кандай узгаради.	* 9 марта ортади.	9 марта камаяди.	81 марта камаяди.	узгармайди.
Авагадро сони нимага тенг.	* $N_A = 6.02 \cdot 10^{23} \text{ моль}^{-1}$	$N_A = 6.03 \cdot 10^{23} \text{ моль}^{-1}$	$N_A = 5.08 \cdot 10^{23} \text{ моль}^{-1}$	$N_A = 7.08 \cdot 10^{23} \text{ моль}^{-1}$
Дальтон конуни ифодасини курсатинг.	* $P = P_1 + P_2 + P_3$	$P = nkT, n = \frac{P}{kT}$	$P_2 = n_2 kT$	$P = P_1 + P_2 + n = kT$
Температуралар шкаласи кандай хосил қилинади.	* Термоди намик ёки абсолют температура шкаласи.	Абсолют ёки термометр температура шкаласи.	Термометр ёки Цельсий шкаласи.	Термодинамик ёки термометр шкаласи.
Моляр масса нима .	* 1 моль модданинг массаси ;	Моддаларнинг ташқил қилувчи зарраларнинг узро таъсири;	Авагадро сонига тенг булган модданинг массаси;	Модда микдорини характерловчи катталиқ;
Система параметрлари нима.	* Хажм, те мпература, босим.	Хажм, қуқ, температура.	Температура, масса, босим.,	Зичлик , масса
Идеал газнинг тенгламасини курсатинг.	* $PV = \frac{m}{\mu} RT$	$PV = RT$	$PVM = RT$	$\nu = \frac{m}{\mu}$
Модда микдорини топиш формуласи қайси жавобда туғри берилган.	* Хамма жавоб туғри	$\nu = \frac{m}{\mu}$	$\nu = \frac{N}{N_A}$	$\nu = \frac{p \cdot \nu}{RT}$
Идеал газнинг босими учун	* $p = \frac{1}{3} nm \overline{v^2}$	$N = \frac{1}{3} nl^3$	$\frac{E}{l^2} = \frac{1}{3} nm \overline{v^2}$	$p = \frac{F}{S}$

молекуляр кинетик назариянинг тенгламасини топинг.				
Иссиқлик машиналарида ишчи жисмнинг кандай энергияси ҳисобига иш бажаради.	* ички	Электромагнит	Кинетик	потенциал
Ушбу тенгламалардан қайси бири Ван-дер-Ваальс тенгламасини ифодалайди.	* $P = \frac{RT}{V_m - b} - \frac{a}{V_m^2}$	$\frac{q}{V} = \frac{m}{\mu} RT$	$P = \frac{RT}{V}$	$P = \frac{V}{RT}$
Ф.И.К 25% булган иссиқлик машинаси соҳитгичга 600 Ж иссиқлик беради.У кандай фойдали иш бажаради.	* 200 Ж,	300 Ж,	400 Ж,	500 Ж,
.Сув қайси температурадан бошлаб қўғланади.	* 100 °С,	20 °С,	10 °С,	0 °С,
Кристалл панжара неча турга бўлинади. 1. ионли панжарага. 2. молекуляр панжарага. 3. атом панжара металл панжарага.	* 1,2,3,4,	1,3,	1,2,4,	1,4,
Солиштирма ёниш иссиқлиги нима.	* 1 кг массали жисмнинг температураси 1 К га	1 кг массали жисмнинг тула ёндириш учун зарур булган иссиқлик	1 кг массали жисмнинг узатиш учун зарур булган иссиқлик	Жисмни 1 К га иситиш учун зарур булган иссиқлик

	ошириш учун зарур булган иссиқлик микдори ;	микдори;	микдори;	микдори
. Изотермик жараён газнинг бажарган ишини формуласини курсатинг.	* $dA = \frac{m}{\mu} R dT$	$A = \int_{V_1}^{V_2} P dV$,	$C) A = Q$	$A = \frac{m}{\mu} R T \ln \frac{P_1}{P_2}$
Клаузиус тенгламаси куйидаги тенгламалардан қайси бири.	* $\oint \frac{\delta Q}{T} \leq 0$	$Q = U$	$\frac{Q}{T_1} \leq 0$	$A = Q$
Модданинг баъзи хоссаларини узида саклаб қолувчи энг кичик заррачадеб аталади.	* Протон	Ядро	Атом,	Малекула
Солиштирма иссиқлик сигими формуласини аниқланг.	* $Q = m \cdot c \cdot \Delta T$	$Q = A$	$Q = m r$	$Q + - m \cdot r$
Универсал газ доимийсини қиймати нечага тенг.	* 8,31Ж/моль К	0,831 Ж/моль К	831 Ж/моль К	83,1 Ж/моль К
Қуйидаги катталиқларнинг ичида Больцман доимийсини курсатинг.	* $1,03 \cdot 10^{-5} \text{ Па}$	8,31 Ж/кмоль,	$6,02 \cdot 10^{-23} \text{ моль}$	$-22,4 \cdot 10^{-3} \text{ м}^3$
Системага берилган иссиқлик микдори	* Унинг ички энергиясини узгартириш ва ташки қучларга қарши иш бажаришга	Унинг ички энергиясини узгартиришга	Унинг кенгайиб ташки қучларга қарши иш бажаришга	Иш бажаришга

Куйидаги келтирилган муносабатлардан кайси бири нормал температуранинг ифода қилади?	* $T = t + 273$ R,	$\alpha - \beta = \frac{1}{T} = \frac{K^{-1}}{273},$	$t = 273^{\circ}C$	$T = P/nK,$
Температура нима?	* Моддаларнинг ички ҳолатининг ҳаракатланувчи ва каталик;	Моддалар молекулалардан тuzилган;	Моддалар молекулалар ўзаро таъсирлашади	Моддалар тuzилишининг ҳаракатловчи катталиги;
. Куйидаги формулалардан кайси бири системанинг ички энергиясини ифода қилади.	* $\frac{m}{\mu} - RT$	$\frac{1}{2} kT$	$\frac{i}{2} hT$	$\frac{3}{2} kT$
Молекулаларнинг илгариланган ҳаракати ўртача кинетик энергиясининг формуласини аниқланг.	* $E = \frac{3}{2} kT$	$E = mgh$	$E = \frac{2}{3} kT$	$E = kT$
Куйидаги муносабатларнинг қайси бири сирт таранглик коэффициентининг билан капиллярлик ҳодисасининг орасидаги боғланишни ифода қилади?	* $\sigma = \frac{E}{l}$	$P = \frac{2\sigma}{R}$	$h = \frac{2\sigma}{\rho g R}$	$E = \frac{3}{2} kT$
Курук ёғочнинг ёниш иссиқлиги 10^7 Ж/кг , табиий газнинг эса $4 \cdot 10^7 \frac{\text{Ж}}{\text{кг}}$ Бир хил	* $m_1 = 4m_2$	$m_2 = 2m_1,$	$m_1 = 2m_2,$	$m_1 = m_2$

иссиклик микдори олиш учун ёғоч (m_1) ва газнинг (m_2) массаларини таккосланг .				
Энтропиянинг усиш конуни деб нимага айтилади .	* Адибати к изоляцияланган системанинг энтропиянинг камайиши мумкин эмас, у ёки усади;	Энтропия камаймайди хам усмайди хам;	Энтропиянинг усиши мумкин эмас;	Энтропия камайиши мумкин эмас;
Куйидаги муносабатларнинг кайси бири ёрдамида нисбий намликни хисоблаш мумкин ?	* $B = \left(\frac{P}{P_{\text{myi}}}\right)^{100}$	$PV = \left(\frac{m}{\mu}\right)RT$	$\left(P + \frac{a}{V^2}\right)(V - b) = \left(\frac{m}{\mu}\right)RT$	$\frac{m}{\mu}RT$
Иссиклик микдори кандай катталики билан улчанади.	* 1Ж/кг К	1Ж/кг	1 кг/Ж	Ж/моль К
Газ узгармас босимда 10 К га киздирилганда , унинг бошлангич хажмига нисбатан 3 % га катталашди.Газнинг бошлангич хароратини аникланг.	* 333К,	300 К,	290 К	320 К,
Молекуляр-кинетик назариянинг асосий коидалари кайси жавобда тугри курсатилган?	* Моддалар молекулалардан тузилган ;	Молекулалар хаотик харакат килади;	Молекулалар узаро таъсирлашади ;	Молекулалар массалари хисобга олинмайди;

Идеал газ нима ?	* Молекулалари сийрак, узаро таъсири инобатга олинмайдиган газ;	Молекулалари сийраклаштирилган газ;	Молекулалар орасида узаро таъсир инобатга олинмайдиган газ;	Молекулалар узаро итаришадиган газ;
Температура нима ?	* Моддалар ички холатини харакатланувчи каталик ;	Моддалар молекулалардан тузилган ;	Моддалар молекулалар узаро таъсирлашади ;	Моддалар тузилишини характерловчи катталик;
Молекуляр-кинетик назариянинг асосий тенгламаси кайси жавобда берилган .	* $p = \frac{1}{3} nm_0 \bar{v}^2$	$p = \frac{M}{V} kT$	$pV = \frac{m}{\mu} RT$	$p = nkT$
Агар моддалар температураси 2-марта ошса босим неча марта ошади.	* 2-марта ошади;	2-марта камаяди ;	Узгармайди;	4-марта ошади;
Моляр масса нима .	* 1 моль модданинг массаси ;	Моддаларнинг ташкил килувчи зарраларнинг узаро таъсири;	Авагадро сонига тенг булган модданинг массаси;	Модда микдорини характерловчи катталик;
Идеал газларда потенциал энергия нимага тенг.	* $E_p = 0$	$E_p = \Delta U + A$	$E_p = \frac{1}{2} kT$	$E_p = \Delta U$
Ички энергия нима .	* Кинетик ва потенциал энергияларнинг йигиндиси ;	Идеал газнинг молекулалар массаси ;	Газнинг факат температурасини характерловчи катталик ;	Газ молекулаларининг эркинлик даражаси ;
Модда микдорини топиш формуласи кайси жавобда тугри берилган.	* Хамма жавоб тугри	$\nu = \frac{m}{\mu}$	$\nu = \frac{N}{N_A}$	$\nu = \frac{p \cdot V}{RT}$
Куйидаги формулалардан	* $\frac{m}{\mu} = \frac{RT}{p}$	$\frac{1}{2} kT$	$\frac{i}{2} hT$	$\frac{3}{2} kT$

кайси бири системанинг ички энергиясин ифодалайди.				
Жисм ички энергияси қандай усуллар билан узгартириш мумкин.	* Жисм устида иш бажариш ;	Иссиклик узатиш;	Иссиклик ажратиб олиш;	Молекулаларнинг ҳаракат тезлигини ошириш;
Системага берилган иссиқлик микдори	* Унинг ички энергиясини узгартириш ва ташки кучларга қарши иш бажаришга	Унинг ички энергиясини узгартиришга	Унинг кенгайиб ташки кучларга қарши иш бажаришга	Иш бажаришга
Изотермик жараён учун термодинамиканинг 2-қонуни қандай қуринишда бўлади.	* $Q_T = A$	$Q_T = \Delta U$	$Q_T = \Delta U + p\Delta v$	$Q_T = p\Delta v$
Солишитирма ёниш иссиқлиғи нима.	* 1 кг массали жисмнинг температураси ни 1 К га ошириш учун зарур бўлган иссиқлик микдори ;	1 кг массали жисмнинг тула ёндириш учун зарур бўлган иссиқлик микдори;	1 кг массали жисмнинг узатиш учун зарур бўлган иссиқлик микдори;	Жисмни 1 К га иситиш учун зарур бўлган иссиқлик микдори
Иссиқлик машиналарининг Ф.И.Қ, ни топиш формуласини қурсатинг.	* $\eta = \frac{Q_1 - Q_2}{Q_1}$	$\eta = \frac{Q_{\phi}}{Q_c}$	$\eta = \frac{T_2 - T_1}{T_1}$	$\eta = \frac{T_1 - T_2}{T_2}$
Ички энергияни топиш формуласи қайси жавобда берилган.	* $\Delta U = \frac{m}{\mu} RT$	$\Delta U = PV$	$\Delta U = \Delta A$	$\Delta U = Q$

Изобарик жараён учун газнинг бажарган иши формуласини курсатинг.	* $A = \int_{V_1}^{V_2} P dV$	$\Delta A = \frac{m}{\mu} R \Delta T$	$C_p A = 0$	$A = \frac{m}{\mu} R T \ln \frac{P_1}{P_2}$
Изотермик жараён газнинг бажарган ишини формуласини курсатинг.	* $dA = \frac{m}{\mu} R dT$	$A = \int_{V_1}^{V_2} P dV$	$C_p A = Q$	$A = \frac{m}{\mu} R T \ln \frac{P_1}{P_2}$
Адибатик жараён учун термодинамиканинг 1-конуни кандай куринишда булади.	* $\Delta U = \Delta A$	$PV = const$	$Q = \Delta U$	$\Delta U = -Q$
Карно циклининг Ф.И.К. куйидаги формулалардан кайси бири билан аникланади.	* $\eta = \frac{Q_1 - Q_2}{Q_1}$	$Q = A$	$Q = A + U$	$V = \frac{RT}{P}$
Клаузиус тенгламаси куйидаги тенгламалардан кайси бири.	* $\oint \frac{\delta Q}{T} \leq 0$	$Q = U$	$\frac{Q}{T_1} \leq 0$	$A = Q$
Энтропиянинг усиш конуни деб нимага айтилади .	* Адибати к изоляцияланган системанинг энтропиянинг камайиши мумкин эмас, у ёки усади;	Энтропия камаймайди хам усмайди хам;	Энтропиянинг усиши мумкин эмас;	Энтропия камайиши мумкин эмас;
Квант механикасида элементар мураккаб зарралар нечага булинади.	* 2	1	4	5
Авагадро сони нимага тенг.	* $6.023 \cdot 10^{23} \text{ моль}^{-1}$	$6.023 \cdot 10^{23} \text{ моль}^{-1}$	$6.6 \cdot 10^{23} \text{ моль}^{-1}$	$7.6 \cdot 10^{23} \text{ моль}^{-1}$

Битта молекула массаси нимага тенг.	* $M = m_m \cdot N_A$	$m = M \cdot P$	$m = \frac{M}{N_A}$	$\mu = m \cdot V$
Универсал газ доимийсини киймати нечага тенг.	* 8,31 Ж/моль К	0,831 Ж/моль К	831 Ж/моль К	83,1 Ж/моль К
Молекулаларнинг илгариланма харакати уртача кинетик энергияси формуласини аникланг.	* $E = \frac{3}{2} kT$	$E = mgh$	$E = \frac{2}{3} kT$	$E = kT$
Жисмларнинг молекулалар харакати уртача кинетик энергиясининг улчови.....деб аталади.	* температур	Ички энергия	потенциал энергия	Тула энергия
Исиклик баланси тенгламасини курсатинг.	* $Q_1 + Q_2 + \dots = 0$	$Q_3 + Q_4 + \dots = -U$	$Q_1 = Q_2$	$U = U_1 + U_2$
Хавонинг нисбий намлигини фоиз курсаткичли фоомуласини аникланг.	* $\varphi = \frac{\rho}{\rho_0} \cdot 100\%$	$\eta = \frac{Q_\phi}{Q}$	$Q = gm$	$\eta = \frac{V}{p_0}$
6,4 г кислород гази канча молекуладан ташкил топган.	* $0.8 \cdot 10^{23} \text{ мо}$	$1.2 \cdot 10^{23}$	$3.2 \cdot 10^{23}$	$5 \cdot 10^{23}$
Идеал газ босими учун молекуляр-кинетик назариянинг асосий тенгламасини аникланг.	* $P = nkT$	$p = kT$	$p = \frac{1}{3} \rho v^2$	$p = 3kT$
Солиштирма исиклик сигими формуласини аникланг.	* $Q = m \cdot c \cdot \Delta T$	$Q = A,$	$Q = -m \cdot r$	$Q_1 + Q_2 = Q_3 + Q_4$

Иситкич қурилманинг Ф.И.К. формуласини аниқланг.	*	$\eta = \frac{Q_{\phi}}{Q}$	$Q = gm$	$\rho = \frac{m}{V}$	$Q = \eta \cdot Q$
Иссиқлик миқдори қандай катталиқ билан улчанади.	*	1Ж/кг К	1Ж/кг	1 кг/Ж	Ж/моль К
Химиявий элементнинг баъзи хоссаларини узида саклаб қолувчи энг кичик заррача деб аталади.	*	Ядро	Малекула	Электрон	Атом
Модданинг баъзи хоссаларини узида саклаб қолувчи энг кичик заррачадеб аталади.	*	Протон	Ядро	Атом	Малекула
Атом ёки малекуланинг массасини қайси муносабат ёрдамида аниқлаш мумкин?	*	$\rho = \frac{m}{V}$	$\nu = \frac{m}{\mu}$,	$m = \frac{M}{N_A}$	$n_0 = \frac{N}{V}$
Қуйидаги муносабатларнинг ичида газлар кинетик назариясининг асосий тенгламасини курсатинг?	*	$W_k = \frac{3}{2} kT$	$W_k = \frac{m g^2}{2}$	$p = n_0 kT$	$p = \frac{nm g^2}{3}$
Қуйидаги катталиқларнинг ичида Больцман доимийсини	*	$1,03 \cdot 10^{-5} \text{ Па}$	8,31 Ж/кмоль	$6,02 \cdot 10^{-23} \text{ моль}$	$22,4 \cdot 10^{-3} \text{ м}^3$

курсатинг.				
Мутлак ноль температурада.....шу жумлалар ичидан нотугрисини курсатинг. 1. Идеал газ босими нолга тенг. 2. Шу малекулаларнинг илгариланма харакати сунади. 3. Ядро атрофида электронлар тухтайди. 4. Малекуланинг тебранма ва айланма харакати содир булмайди. 5. Мутлок нолни олиш мумкин эмас. 6. Барча газлар ва суюкликлар каттик холатга утади.	* 2,4,5,6,	3,4	4,5,6,	1,2,5,6,
.Куйидаги келтирилган муносабатлардан кайси бири нормал температурани ифодалайди?	* R, T=t+273	$\alpha - \beta = \frac{1}{T} = \frac{K^{-1}}{273}$	T=P/nK,	E)T=273 K
Куйидаги муносабатларининг кайси бири сирт таранглик коэффиценти билан капиллярлик ходисаси орасидаги богланишни	* $\sigma = \frac{E}{l}$	$P = \frac{2\sigma}{R}$	$h = \frac{2\sigma}{\rho g R}$	$p = \rho gh$

ифодалайди?				
Куйидаги муносабатларнинг қайси бири адиабатик жараёнини ифодалайди ?	* $\Delta Q = \Delta A$	$\Delta Q = \Delta U + \Delta A,$	$\Delta A = -\Delta U$	$\Delta Q = \Delta U$
Келтирилган муносабатлар ичида қайси бири иссиқлик машинасининг баланс тенгламасини ифодалайди ?	* $I = \frac{A}{Q}$	$\Delta Q = cm \Delta t$	$B = \frac{Q}{A}$	$I = \frac{I}{B}$
Куйидаги муносабатлар ичидан идеал иссиқлик машинасининг Ф.И.К ни курсатинг.	* $\eta = \frac{T_1 - T_2}{T_1}$	$\eta = (\frac{Q_{\Phi B}}{Q_{\Psi M}})100 \%$	$\eta = [(Q_1 - Q_2) / Q_1]100 \%$	
Каттик жисмларни эритишда сарф этилган иссиқлик миқдори қайси муносабат орқали ҳисобланади ?	* $\Delta Q = \lambda \Delta m$	$r = \frac{\Delta Q}{\Delta m}$	$\Delta Q = -\lambda \Delta m$	$\lambda = \frac{\Delta Q}{\Delta m}$
Куйидаги муносабатларнинг қайси бири ёрдамида нисбий намликни ҳисоблаш мумкин ?	* $B = (\frac{P}{P_{\text{may}}})100 \%$	$\rho V = (\frac{m}{\mu})RT$	$(P + \frac{a}{V^2})(V - b) = (\frac{m}{\mu})RT$	$\frac{m}{\mu}RT$
Курук ёғочнинг ёниш иссиқлиги 10^7 Ж/кг , табиий газнинг эса $4 \cdot 10^7 \frac{\text{Ж}}{\text{кг}}$ Бир хил иссиқлик	* $m_1=4m_2$	$m_2=2m_1$	$m_1=2m_2,$	$m_1=m_2$

микдори олиш учун ёғоч (m_1) ва газнинг (m_2) массаларини таккосланг .				
Газ узгармас босимда 10 К га киздирилганда , укнинг бошлангич хажмига нисбатан 3 % га катталашди.Газни нг бошлангич хароратини аникланг.	* 333К,	300 К,	290 К	320 К
Цельсий градусларида хисобланган 0°C , 100°C , -273°C температураларни Кельвин градусларида ифодаланг.	* 100 К,200К, 0°C ,	OK 100К-273 К,	273 К,373, 0°C	273К 473К,200К,
Герметик ёпик идишда сув ва сув буги бор.Агар идиш киздрилса сув буги малекулаларининг концентрацияси кандай узгаради ?	* Ошади	камаяди	узгармайди	ошиши хам камйиши хам мумкин.
Идеал газ малекулаларининг концентрацияси узгармаган холда малекулаларнинг уртача квадратик тезлиги 3 марта оширилса газ босими кандай узгаради?	* 9 марта ошади ,	6 марта ошади.	3 марта ошади.	узгармайди
Идеал газ	* 16 марта	8 марта ошади	4 марта	2 марта

каздирилганда малекулаларнинг уртача квадратик тезлиги 4 марта ошади. Бу холда газнинг абсалют температураси кандай узгаради?	ошади,		ошади	ошади
Газ бошлангич 6 л хажмдан 4 л гача сикилган бунда унинг босими $2 \cdot 10^5 \frac{H}{M^2}$ гача ортган. Газнинг бошлангич босими кандай . $T = const$	* $3 \cdot 10^5 \frac{H}{M^2}$	$1 \cdot 10^5 \frac{H}{M^2}$,	$2 \cdot 10^5 \frac{H}{M^2}$	$4 \cdot 10^5 \frac{H}{M^2}$
Идеал газни смкмшда ташки кучларнинг бажарган иши газ ички энергиясининг узгаришига тенг булса, кандай жараён амалга ошади ?	* Изотерм ик	Адиабатик	Изобарик	Изохарик
Нормаль атмосфера босимида хажми 1 м ³ ва температураси 300 К булган хаво массасини топинг .	* 1,2кг	1,2 г,	10 г	100 г
Термодинамикани нг 1 чи конуни адиабатик жараён учун кандай куринишда булади ?	* $Q = U + A$	$Q = U$,	C) $U = A$	$Q = U + A$

Нима учун кайнаётган суюкликнинг температураси доимий булади ?	* Иссиكلي книнг хаммаси кайнашга сарф булади .	Иссиклик хаммаси буг хосил булишига сарф булади .	Кайнаётган суюклик керагидан ортик иссиклик олмайди.	Иситгич температураси узгармас.
Кандай температурага критик температура деб аталади.	* кайнаш температураси га	кайнаш температурасига	Газларининг суюклиги содир буладиган температура.	Эриш температураси га
Идишда газ холдаги 1 моль кислород бор. Идишдаги кислород малекулаларининг сонини аникланг.	* $3 \cdot 10^{23}$	$5 \cdot 10^{23}$	10^{23}	$1 \cdot 10^{23}$
Буг трубинасига температураси 480 °C булган буг кириб ундан 30°C температурага чикса трубинанинг Ф.И.К кандай ?	* 55%	60%,	70%	45 %
Температураси 20°C булган кислород малекулаларининг уртача квадратик тезлиги канча ?	* 450 м/с	470 м/с	480 м/с	490 м/с
Сигими 5 м³ булган козонда 300 °C температурада ута иситилган 25 кг буг бор.Бугнинг босими канча ?	* $13 \cdot 10^5 \frac{Н}{м^2}$	$10 \cdot 10^5 \frac{Н}{м^2}$	$11 \cdot 10^5 \frac{Н}{м^2}$	$12 \cdot 10^5 \frac{Н}{м^2}$